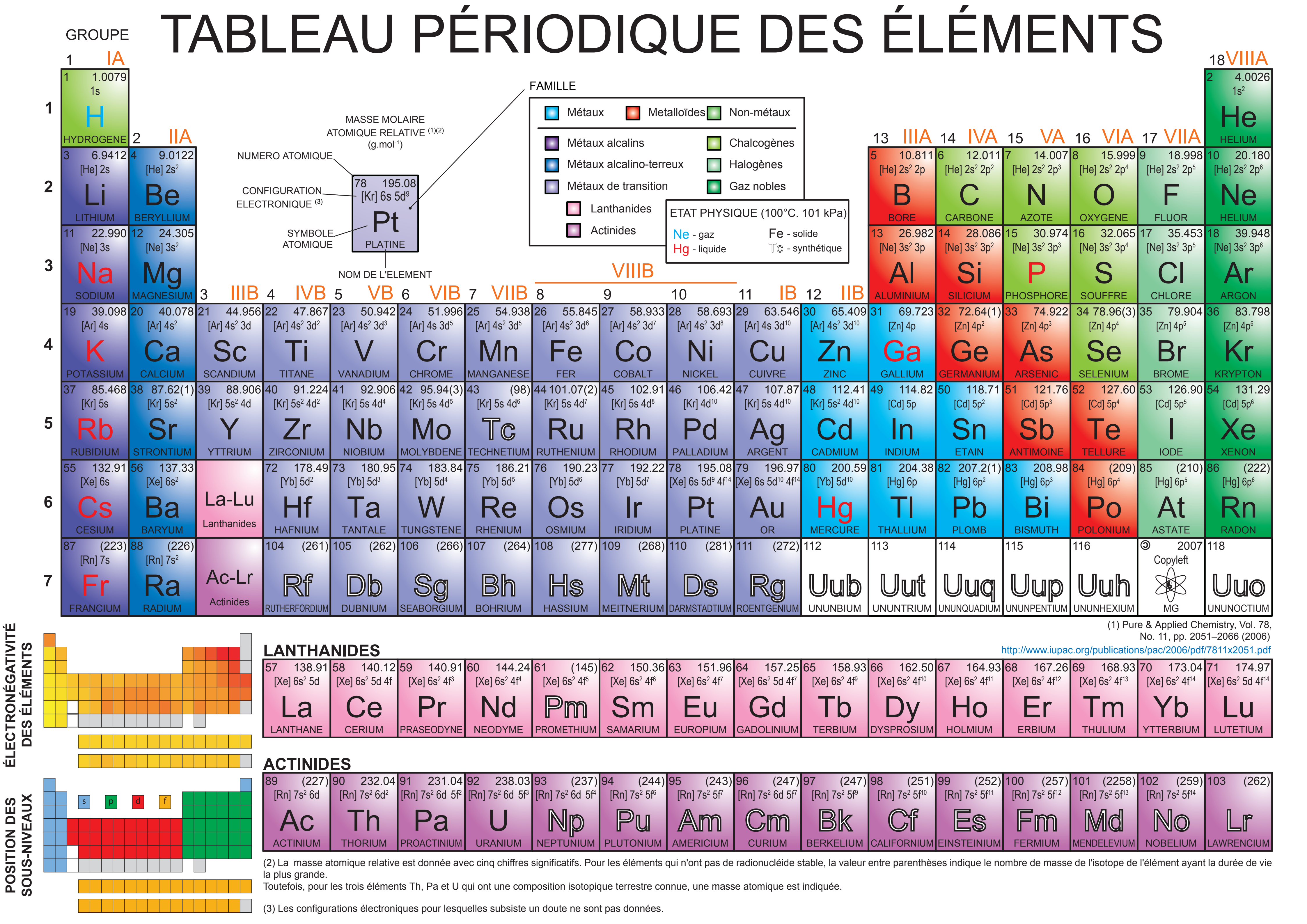


TABLEAU PÉRIODIQUE DES ÉLÉMENTS
GROUPE
1 IA
2 IIA
3 IIIB
4 IVB
5 VB
6 VIB
7 VIIB
VIIIB
8
9
10
11 IB
12 IIB
13 IIIA
14 IVA
15 VA
16 VIA
17 VIIA
18 VIIIA
MASSE MOLAIRE ATOMIQUE RELATIVE (1)(2) (g.mol-1)
NUMERO ATOMIQUE
CONFIGURATION ELECTRONIQUE (3)
SYMBOLE ATOMIQUE
NOM DE L'ELEMENT
78 195.08 [Kr] 6s 5d9 Pt PLATINE
FAMILLE
Métaux
Metalloïdes
Non-métaux
Métaux alcalins
Métaux alcalino-terreux
Métaux de transition
Lanthanides
Actinides
Chalcogènes
Halogènes
Gaz nobles
ETAT PHYSIQUE (100°C. 101 kPa)
Ne - gaz
Hg - liquide
Fe - solide
Tc - synthétique
1 1.0079 H HYDROGENE
2 4.0026 He HELIUM
3 6.9412 Li LITHIUM
4 9.0122 Be BERYLLIUM
5 10.811 B BORE
6 12.011 C CARBONE
7 14.007 N AZOTE
8 15.999 O OXYGENE
9 18.998 F FLUOR
10 20.180 Ne HELIUM
11 22.990 Na SODIUM
12 24.305 Mg MAGNESIUM
13 26.982 Al ALUMINIUM
14 28.086 Si SILICIUM
15 30.974 P PHOSPHORE
16 32.065 S SOUFFRE
17 35.453 Cl CHLORE
18 39.948 Ar ARGON
19 39.098 K POTASSIUM
20 40.078 Ca CALCIUM
21 44.956 Sc SCANDIUM
22 47.867 Ti TITANE
23 50.942 V VANADIUM
24 51.996 Cr CHROME
25 54.938 Mn MANGANESE
26 55.845 Fe FER
27 58.933 Co COBALT
28 58.693 Ni NICKEL
29 63.546 Cu CUIVRE
30 65.409 Zn ZINC
31 69.723 Ga GALLIUM
32 72.64(1) Ge GERMANIUM
33 74.922 As ARSENIC
34 78.96(3) Se SELENIUM
35 79.904 Br BROME
36 83.798 Kr KRYPTON
37 85.468 Rb RUBIDIUM
38 87.62(1) Sr STRONTIUM
39 88.906 Y YTTRIUM
40 91.224 Zr ZIRCONIUM
41 92.906 Nb NIOBIUM
42 95.94(3) Mo MOLYBDENE
43 (98) Tc TECHNETIUM
44 101.07(2) Ru RUTHENIUM
45 102.91 Rh RHODIUM
46 106.42 Pd PALLADIUM
47 107.87 Ag ARGENT
48 112.41 Cd CADMIUM
49 114.82 In INDIUM
50 118.71 Sn ETAIN
51 121.76 Sb ANTIMOINE
52 127.60 Te TELLURE
53 126.90 I IODE
54 131.29 Xe XENON
55 132.91 Cs CESIUM
56 137.33 Ba BARYUM
La-Lu Lanthanides
72 178.49 Hf HAFNIUM
73 180.95 Ta TANTALE
74 183.84 W TUNGSTENE
75 186.21 Re RHENIUM
76 190.23 Os OSMIUM
77 192.22 Ir IRIDIUM
78 195.08 Pt PLATINE
79 196.97 Au OR
80 200.59 Hg MERCURE
81 204.38 Tl THALLIUM
82 207.2(1) Pb PLOMB
83 208.98 Bi BISMUTH
84 (209) Po POLONIUM
85 (210) At ASTATE
86 (222) Rn RADON
87 (223) Fr FRANCIUM
88 (226) Ra RADIUM
Ac-Lr Actinides
104 (261) Rf RUTHERFORDIUM
105 (262) Db DUBNIUM
106 (266) Sg SEABORGIUM
107 (264) Bh BOHRIUM
108 (277) Hs HASSIUM
109 (268) Mt MEITNERIUM
110 (281) Ds DARMSTADTIUM
111 (272) Rg ROENTGENIUM
112 Uub UNUNBIUM
113 Uut UNUNTRIUM
114 Uuq UNUNQUADIUM
115 Uup UNUNPENTIUM
116 Uuh UNUNHEXIUM
© 2007 Copyleft MG
118 Uuo UNUNOCTIUM
LANTHANIDES
57 138.91 La LANTHANE
58 140.12 Ce CERIUM
59 140.91 Pr PRASEODYNE
60 144.24 Nd NEODYME
61 (145) Pm PROMETHIUM
62 150.36 Sm SAMARIUM
63 151.96 Eu EUROPIUM
64 157.25 Gd GADOLINIUM
65 158.93 Tb TERBIUM
66 162.50 Dy DYSPROSIUM
67 164.93 Ho HOLMIUM
68 167.26 Er ERBIUM
69 168.93 Tm THULIUM
70 173.04 Yb YTTERBIUM
71 174.97 Lu LUTETIUM
ACTINIDES
89 (227) Ac ACTINIUM
90 232.04 Th THORIUM
91 231.04 Pa PROACTINIUM
92 238.03 U URANIUM
93 (237) Np NEPTUNIUM
94 (244) Pu PLUTONIUM
95 (243) Am AMERICIUM
96 (247) Cm CURIUM
97 (247) Bk BERKELIUM
98 (251) Cf CALIFORNIUM
99 (252) Es EINSTEINIUM
100 (257) Fm FERMIUM
101 (2258) Md MENDELEVIUM
102 (259) No NOBELIUM
103 (262) Lr LAWRENCIUM
ÉLECTRONÉGATIVITÉ DES ÉLÉMENTS
POSITION DES SOUS-NIVEAUX
s p d f
(1) Pure & Applied Chemistry, Vol. 78, No. 11, pp. 2051–2066 (2006)
http://www.iupac.org/publications/pac/2006/pdf/7811x2051.pdf
(2) La masse atomique relative est donnée avec cinq chiffres significatifs. Pour les éléments qui n'ont pas de radionucléide stable, la valeur entre parenthèses indique le nombre de masse de l'isotope de l'élément ayant la durée de vie la plus grande.
Toutefois, pour les trois éléments Th, Pa et U qui ont une composition isotopique terrestre connue, une masse atomique est indiquée.
(3) Les configurations électroniques pour lesquelles subsiste un doute ne sont pas données.